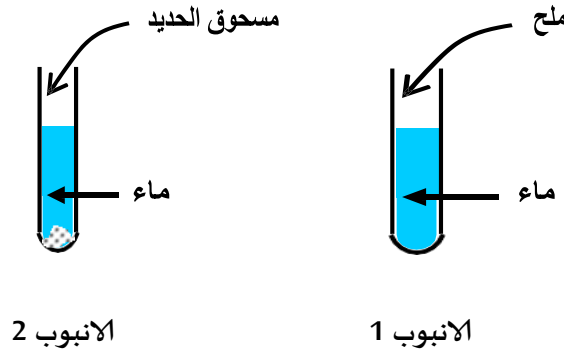


ا-ذوبان جسم صلب في الماء

أ-نشاط تجريبي

نعتبر الأنبوبين (1) و(2)



الانبوب 2

الانبوب 1

ب- ملاحظة و استنتاج

- ✓ بعد تحريك محتوى الأنبوبين نلاحظ اختفاء الملح و عدم اختفاء مسحوق الحديد .
- ✓ نستنتج أن الملح جسم قابل للذوبان في الماء .
- ✓ يسمى الملح جسما مذابا، و الماء جسما مذيبا، و يسمى الخليط محلولاً.

II-الذوبانية La solubilité

نحضر ثلاثة محاليل لها نفس الحجم من الماء بإذابة كميات مختلفة من الملح.

ماء + مسحوق الحديد	ماء + 1g من الملح	ماء + 10g من الملح	ماء + 25g من الملح	تجارب
عدم اختفاء مسحوق الحديد	اختفاء الملح	اختفاء الملح	توضع جزء من الملح أسفل الإناء	ملاحظات
مسحوق الحديد غير قابل للذوبان في الماء	المالح جسم قابل للذوبان في الماء = محلول مخفف	المالح جسم قابل للذوبان في الماء = محلول مركز	لم يعد الماء قادرا على إذابة مزيد من الملح = محلول مشبع	استنتاجات

خلاصة :

- يسمى الملح جسما مذابا، و الماء جسما مذيبا، و يسمى الخليط (الماء المالح) محلولاً.
- حسب كمية المذاب، تصنف المحاليل إلى :
 - ✓ محلول مخفف : حيث تذوب كمية ضئيلة من الجسم المذاب كلياً في الماء.
 - ✓ محلول مركز : حيث تذوب كمية كبيرة من الجسم المذاب كلياً في الماء.
 - ✓ محلول مشبع : حيث الجسم المذاب وفيرا فيذوب جزء منه ولا يستطيع الماء إذابة الباقي فيبقى متوضعا.
 - ✓ يمكن إذابة جسم سائل أو غازي في الماء، كما يساعد التسخين على إذابة كمية أكثر فيه.